



(12)

## DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt : **92401933.4**

(51) Int. Cl.<sup>5</sup> : **C02F 3/30, C02F 1/70,  
C02F 3/10**

(22) Date de dépôt : **06.07.92**

(30) Priorité : **08.07.91 FR 9108526**

(72) Inventeur : **Montiel, Antoine  
1, rue des Platanes  
F-94600 Choisy le Roi (FR)  
Inventeur : Welté, Bénédicte  
6, rue Froidevaux  
F-75014 Paris (FR)**

(43) Date de publication de la demande :  
**13.01.93 Bulletin 93/02**

(74) Mandataire : **Lepeudry-Gautherat, Thérèse et al  
CABINET LEPEUDRY, 52, avenue Daumesnil  
F-75012 Paris (FR)**

(84) Etats contractants désignés :  
**AT BE CH DE DK ES GB GR IT LI LU NL PT SE**

(71) Demandeur : **SOCIETE ANONYME DE  
GESTION DES EAUX DE PARIS S.A.G.E.P.  
9, rue Schoelcher  
F-75014 Paris (FR)**

(54) Procédé de dénitrification de l'eau utilisant du fer métallique et installation pour sa mise en oeuvre.

(57) Procédé de dénitrification de l'eau, caractérisé en ce qu'il consiste essentiellement à mettre l'eau en contact avec un lit de fer métallique et à la faire passer ensuite sur un lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm de ferrobactéries et de bactéries dénitritifiantes, sans contact avec l'air.

Application à la dénitrification de l'eau en usine ou directement dans le sol.

La présente invention a pour objet un procédé original permettant une dénitrification des eaux destinées à la consommation humaine.

En effet, on constate une augmentation de la teneur en nitrates des eaux souterraines et même des eaux superficielles. Dans les zones à agriculture intensive, cette augmentation peut aller de 1 à 2, voire plus de 2 mg/l et par an.

une forte teneur en nitrates (supérieure à 50 mg/l) interdit l'usage de cette eau pour certaines utilisations : consommation humaine, industrie alimentaire.

Deux approches sont possibles pour diminuer la teneur en nitrates des eaux souterraines ou des eaux superficielles :

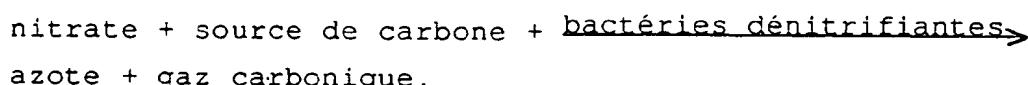
- 10 - soit une action préventive par modification des pratiques culturales ; cette approche est très prometteuse mais les résultats sont longs à venir ;
- soit des actions curatives ; ce sont les traitements classiques de dénitrification.

Ces traitements de dénitrification sont soit purement physicochimiques (échange d'ions, par exemple), soit biologiques.

15 Les traitements biologiques peuvent faire appel à des bactéries dénitrifiantes, soit hétérotrophes, soit autotrophes.

Les bactéries hétérotrophes utilisées sont des bactéries naturelles du cycle de l'azote telles que Bacillus prodigiosus ou surtout Bacillus denitrificans et Pseudomonas.

Le principe général des traitements par les bactéries hétérotrophes est :



25 La source de carbone peut être de l'éthanol, du méthanol, de l'acide acétique, de la paille, du méthane ou de l'acide lactique (en France, seuls l'éthanol et l'acide acétique sont agréés pour la préparation d'eaux destinées à la consommation humaine).

L'inconvénient essentiel d'une telle méthode réside dans le fait que l'ajout d'un réactif liquide nécessite une surveillance très importante.

30 Les bactéries autotrophes utilisées dépendent de la source de minéral utilisé. Ainsi, pour le procédé dit soufre ou sulfure, ce sont des bactéries des cycles du soufre telles qu'entre autres des sulfuraires pourpres, des sulfuraires vertes ou des sulfuraires incolores.

Ces procédés purement biologiques ne donnent pas entièrement satisfaction à ce jour et ils sont peu utilisés car très onéreux.

35 Selon l'invention, on a eu l'idée, pour dénitrifier tant les eaux de surface que les eaux des nappes souterraines, de faire appel à la combinaison de phénomènes biologiques et chimiques faisant intervenir à la fois le cycle de l'azote et le cycle du fer.

Un procédé de ce type pour la dénitrification des nappes souterraines est déjà connu et exploité sous la dénomination NITREDOX®. Ce procédé est décrit et commenté par C. Braester et R. Martinell dans Wat. Sci. Tech. 1988, vol 20(3), p 149-163 et 165-172. Il est relativement complexe dans la mesure où il nécessite l'utilisation de deux séries concentriques de puits périphériques autour du puits central, la série de puits le plus éloignée du puits central servant à la réduction des nitrates en nitrites avec utilisation intermittente d'une substance appropriée consommant de l'oxygène telle que le méthanol et l'autre série de puits servant à l'élimination de l'azote gazeux et à l'oxydation du fer et du manganèse présents dans le sol, et à l'oxydation des nitrites éventuels. Comme expliqué dans le deuxième article cité plus haut (p 165-172), ce procédé ne peut fonctionner de façon satisfaisante que si différents paramètres sont surveillés simultanément.

La présente invention a donc pour but de mettre au point un procédé nouveau et original de dénitrification des eaux tant de surface que des nappes souterraines ne présentant pas les inconvénients des procédés actuellement connus.

50 Selon l'invention, ce but est atteint grâce à un procédé de dénitrification de l'eau, caractérisé en ce qu'il consiste essentiellement à mettre l'eau en contact avec un lit de fer métallique et à la faire passer ensuite sur un lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm de ferrobactéries et de bactéries dénitrifiantes, sans contact avec l'air.

La dénitrification de l'eau obtenue par ce procédé peut s'expliquer comme suit.

55 Le fer métallique en contact avec l'eau se dissout pour donner du fer ferreux  $\text{Fe}^{2+}$  en solution. Ce fer consomme une partie de l'oxygène de l'eau et est oxydé en hydroxyde ferrique  $[\text{Fe}(\text{OH})_3]$ , provoquant un abaissement du potentiel d'oxydo-réduction de l'eau qui transforme une partie des nitrates en nitrites.

En l'absence d'apport d'oxygène (pas de contact avec l'air), le fer ferreux n'est pas oxydé immédiatement

en fer ferrique qui précipite sous forme de  $\text{Fe(OH)}_3$  ; on observe donc une réduction des nitrates. On observe ensuite une succession de processus biologiques ou chimiques.

Le fer ferreux dissous peut être oxydé par voie biologique par les ferrobactéries présentes naturellement dans l'eau et les ferrobactéries éventuellement ajoutées. En présence de quantités très faibles d'oxygène de l'eau, l'oxygène des nitrates est consommé dans cette réaction, conduisant directement à de l'azote qui s'élimine.

Le fer ferreux réagit aussi par voie chimique avec les nitrites et les nitrates de l'eau et donne naissance à du fer ferrique qui précipite sous forme de  $\text{Fe(OH)}_3$  et à de l'azote.

Les bactéries dénitritifiantes présentes naturellement dans l'eau et les bactéries dénitritifiantes éventuellement ajoutées utilisent comme substrat carboné les matières organiques produites par les ferrobactéries ; elles conduisent à la réduction des nitrates en azote.

En résumé, tous ces phénomènes conduisent à une dénitritification de l'eau par transformation des nitrates en azote en utilisant du fer métallique.

Le lit de fer métallique utilisé selon l'invention peut être constitué de fer métallique sous une forme quelconque. Avantageusement, il est constitué de tournure de fer, de copeaux de fer ou de fils de fer.

Comme lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm on peut citer notamment un lit de charbon actif, de pierre ponce, d'une zéolithe ou d'une argile cuite sous forme granulaire (brique pilée, Biolite® ou Biodamine®, par exemple). Toutefois, toute matière apte à retenir les ferrobactéries et les bactéries dénitritifiantes sans interférer avec les réactions biologiques et chimiques intervenant dans le procédé peut être utilisée. Ainsi, dans le cas de la dénitritification des eaux souterraines, le sol peut avantageusement servir de support biologique.

En tout état de cause, le lit filtrant doit présenter des caractéristiques d'aptitude à la fixation d'un biofilm de ferrobactéries et de bactéries dénitritifiantes et des caractéristiques dimensionnelles telles qu'on obtienne le degré de dénitritification souhaité dans les conditions d'utilisation envisagées.

Les ferrobactéries présentes à l'état naturel dans les eaux à traiter et qui s'installent sous forme de biofilm sur le lit filtrant sont notamment : Leptothrix, Crenothrix, Toxothrix, Clonothrix, Sphaerotilus, Gallionella, Sideromonas, Siderocapsa, Siderobacter, Siderocystis, Siderococcus, Ferrobacillus metallogenium, Pseudomonas et/ou Thiobacillus ferroxidans.

Au démarrage de l'installation de dénitritification, pour limiter le temps d'ensemencement naturel du support poreux ou lit filtrant qui est normalement de 15 à 21 jours, on peut avantageusement lui ajouter des ferrobactéries choisies dans la liste ci-dessus, notamment du type Gallionella car ces bactéries, en absence d'oxygène, utilisent les nitrates qui sont réduits en nitrites et azote.

Les bactéries dénitritifiantes présentes à l'état naturel dans les eaux à traiter et qui s'installent sous forme de biofilm sur le lit filtrant sont notamment des Bacillus denitrificans.

Pour activer la mise en condition du système, on peut avantageusement ajouter au support poreux, au démarrage de l'installation, des bactéries dénitritifiantes telles que notamment Bacillus denitrificans.

Pour accélérer la transformation des nitrates en azote, on ajoute avantageusement à l'eau à traiter un réducteur qui élimine l'oxygène de l'eau. Ce réducteur est de préférence choisi parmi les sulfites ou thiosulfates physiologiquement compatibles. La quantité de réducteur à ajouter est avantageusement la quantité stoechiométrique, calculée à partir de la teneur en oxygène de l'eau à traiter.

Afin de favoriser la corrosion du fer, il est souhaitable de réaliser une pile électrochimique en utilisant un élément ayant un potentiel d'électrode (échelle de Nernst) plus élevé que celui du fer. Les éléments répondant à cette exigence sont le cuivre, le nickel, le plomb, l'argent, le platine et l'or. Parmi ces éléments, le plomb ne peut être retenu dans le cadre du procédé selon l'invention en raison de sa toxicité, l'argent parce qu'il est bactéricide, le platine et l'or en raison de leur coût trop élevé. Quant au nickel, il serait peu efficace car son potentiel est très proche de celui du fer. Selon l'invention, on utilise donc de préférence le cuivre, notamment sous forme de copeaux.

Selon ce mode de mise en oeuvre préféré, on fait passer l'eau à traiter, éventuellement additionnée d'un réducteur, sur du cuivre, notamment sous forme de copeaux, avant sa mise en contact avec le fer.

Pour favoriser la corrosion du fer, on peut également utiliser un courant de corrosion produit par une pile de corrosion constituée d'un générateur de courant continu favorisant la dissolution du fer (anode soluble).

Les essais réalisés ont montré que plus le temps de contact de l'eau avec le fer est élevé, plus la libération de fer est importante. Les temps de contact sont avantageusement de 2 à 8 heures. Des temps de contact inférieurs à 2 heures donnent généralement des résultats non satisfaisants, alors que des temps de contact supérieurs à 8 heures n'apportent pas d'amélioration significative.

La durée de contact dans le lit filtrant est avantageusement de 30 minutes à 2 heures, notamment de 1 heure.

La source de carbone pour les ferrobactéries est en général le carbone minéral de l'eau traitée. Eventuellement, on peut ajouter une autre source de carbone physiologiquement compatible telle que du carbonate de

calcium qui peut être mélangé avec le fer, par exemple.

Le procédé selon l'invention peut être mis en oeuvre soit en usine de traitement, soit directement dans le sol (dénitrification in situ).

Le traitement en usine de traitement comprend essentiellement les étapes successives consistant à :

- 5 a) ajouter ou non un réducteur à l'eau,
- b) faire passer ou non l'eau sur du cuivre divisé ou utiliser ou non un courant de corrosion,
- c) faire passer l'eau sur un lit de fer métallique, additionné ou non d'une source de carbone, le temps de contact étant de 2 à 8 heures,
- d) sans contact avec l'air, faire passer l'eau sur un lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm, préalablement 10 additionné ou non de ferrobactéries et/ou de bactéries dénitrifiantes, le temps de contact étant de 30 minutes à 2 heures.

Le traitement direct dans le sol est applicable aux puits dont l'eau de la nappe est riche en nitrates. Il comprend essentiellement le creusement, autour d'un puits central, d'une pluralité de puits disposés sur un cercle de 4 à 10 m de rayon, l'introduction dans ces puits de fer métallique, notamment en copeaux, éventuellement mélangé à du cuivre divisé et la récupération de l'eau dénitrifiée à la sortie du puits central.

15 Le nombre de puits périphériques est fonction de la quantité de nitrates à éliminer. En règle général, il est de 4 à 6. Le sol sert de support biologique. Les processus d'oxydation puis de réduction du fer se font dans les puits périphériques.

20 L'invention a également pour objet une installation de dénitrification de l'eau en usine, caractérisée en ce qu'elle comprend essentiellement une cuve remplie de fer métallique, éventuellement recouvert de cuivre métallique et une cuve de lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm de ferrobactéries et de bactéries dénitrifiantes, reliée à la sortie de la cuve contenant le fer.

25 Quel que soit son mode de dénitrification, l'eau obtenue est ensuite affinée si sa turbidité est supérieure à 0,5 NTU. Pour cet affinage, on peut effectuer une filtration sur 1 m de sable, à la vitesse de 5 à 10 m/h.

Dans tous les cas, on effectue une étape de désinfection en utilisant un moyen classique, par exemple le chlore, le peroxyde de chlore ou l'ozone.

#### **Exemples de mise en oeuvre**

30 Des essais "pilotes" ont été réalisés en usine de traitement avec une installation de traitement du type décrit ci-dessus.

#### **Exemple 1**

35 L'eau à traiter contenant environ 51 mg/l de nitrates, est introduite à une vitesse de 1 m/h au sommet d'une cuve de 1,5 mètre de hauteur contenant 1 mètre de fer métallique sous forme de copeaux, surmonté d'une couche de copeaux de cuivre. L'eau ayant traversé la couche de copeaux de cuivre et de fer métallique est envoyée au sommet d'une cuve contenant 1 mètre d'un lit filtrant constitué de Biolite®. L'eau dénitrifiée est recueillie à la base de cette cuve.

40 La durée de contact eau-fer est de 8 heures.

La durée de contact eau-lit filtrant est de 2 heures.

Les résultats obtenus sont résumés dans le tableau qui suit.

45

	Entrée : nitrates (mg/l)	Sortie : nitrates (mg/l)
J + 6	51,5	43,5
J + 12	51	39
J + 15	51	30,5
J + 18	51	34
J + 24	51	30

55 On constate qu'à ce débit de 1 m/h, la stabilisation se fait au niveau de 30 mg/l.

**Exemple 2**

En utilisant la même installation à un débit de 0,2 m/h, les valeurs obtenues pour des essais de courte durée (1 jour) ont été de 15 à 20 mg/l de nitrates en sortie, pour une eau introduite à 50 mg/l de nitrates.

5

**Revendications**

1. Procédé de dénitrification de l'eau, caractérisé en ce qu'il consiste essentiellement à mettre l'eau en contact avec un lit de fer métallique et à la faire passer ensuite sur un lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm de ferrobactéries et de bactéries dénitrifiantes, sans contact avec l'air.
2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que le lit de fer métallique est constitué de tournure de fer, de copeaux de fer ou de fils de fer.
3. Procédé selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que le lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm est constitué de charbon actif, de pierre ponce, d'une zéolithe ou d'une argile cuite sous forme granulaire.
4. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé en ce qu'au démarrage de l'installation on ajoute des ferrobactéries au lit filtrant, de préférence du type Gallionella.
5. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisé en ce qu'au démarrage de l'installation on ajoute des bactéries dénitrifiantes au lit filtrant, de préférence Bacillus denitrificans.
6. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisé en ce qu'on ajoute un réducteur à l'eau à traiter, de préférence un sulfite ou un thiosulfate physiologiquement compatible.
7. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que, pour favoriser la corrosion du fer, on réalise une pile électrochimique au moyen d'un élément ayant un potentiel plus élevé que celui du fer, de préférence au moyen de cuivre.
8. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que, pour favoriser la corrosion du fer, on utilise un courant de corrosion produit par une pile de corrosion constituée d'un générateur de courant continu favorisant la dissolution du fer.
9. Procédé selon l'une quelconque des revendications de 1 à 8, caractérisé en ce que le temps de contact de l'eau avec le fer est de 2 à 8 heures.
10. Procédé selon l'une quelconque des revendications de 1 à 9, caractérisé en ce que la durée de contact dans le lit filtrant est de 30 minutes à 2 heures.
11. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, caractérisé en ce qu'on ajoute une source de carbone physiologiquement compatible, de préférence du carbonate de calcium mélangé avec le fer.
12. Procédé de dénitrification de l'eau en usine, caractérisé en ce qu'il comprend essentiellement les étapes successives consistant à :
  - a) ajouter ou non un réducteur à l'eau,
  - b) faire passer ou non l'eau sur du cuivre divisé ou utiliser ou non un courant de corrosion,
  - c) faire passer l'eau sur un lit de fer métallique, additionné ou non d'une source de carbone, le temps de contact étant de 2 à 8 heures,
  - d) sans contact avec l'air, faire passer l'eau sur un lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm, préalablement additionné ou non de ferrobactéries et/ou de bactéries dénitrifiantes, le temps de contact étant de 30 minutes à 2 heures.
13. Procédé de dénitrification directe de l'eau dans le sol, caractérisée en ce qu'il comprend essentiellement le creusement, autour d'un puits central, d'une pluralité de puits disposés sur un cercle de 4 à 10 m de rayon, l'introduction dans ces puits de fer métallique, notamment en copeaux, éventuellement mélangé à du cuivre divisé et la récupération de l'eau dénitrifiée à la sortie du puits central.
14. Installation de dénitrification de l'eau en usine, caractérisée en ce qu'elle comprend essentiellement une

cuve remplie de fer métallique, éventuellement recouvert de cuivre métallique et une cuve de lit filtrant apte à l'installation d'un biofilm de ferrobactéries et de bactéries dénitrifiantes, reliée à la cuve contenant du fer.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Office européen  
des brevets

## RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 92 40 1933  
Page 1

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 14, no. 330 (C-741)(4273) 16 Juillet 1990 & JP-A-21 19 992 ( KANATSU GIKEN KOGYO K.K. ) 8 Mai 1990 * abrégé * ---	1,2,12	C02F3/30 C02F1/70 C02F3/10
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 101, no. 11, 10 Septembre 1984, Columbus, Ohio, US; abstract no. 87216a, GOUY, JEAN LUC ET AL. 'Gallionella ferruginea as a denitrification factor in waters poor in organic matter' page 342 ; colonne L ; * abrégé * & C.R. ACAD. SCI., SER.3 1984, pages 153 - 156 GOUY JEAN LUC ET AL. 'Gallionella ferruginea as a denitrification factor in waters poor in organic matter'	1,4	
A	EP-A-0 206 690 (ANGLIAN WATER AUTHORITY) * page 7; revendications 1-3 * * page 2, ligne 13 - page 3, ligne 3 * * page 4, ligne 6 - ligne 12 * ---	1,6,11	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)
A	WO-A-8 505 099 (HESKETT, DON, E.) * page 1, ligne 1 - ligne 9 * * page 3, ligne 7 - ligne 36 * * page 6, ligne 18 - page 7, ligne 8 * * page 17; revendications 1-3 * ---	1,2,7 -/-	C02F
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
LA HAYE	19 OCTOBRE 1992	TEPLY J.	
CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS			
X : particulièrement pertinent à lui seul	T : théorie ou principe à la base de l'invention		
Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie	E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date		
A : arrière-plan technologique	D : cité dans la demande		
O : divulgation non-écrite	L : cité pour d'autres raisons		
P : document intercalaire	& : membre de la même famille, document correspondant		



Office européen  
des brevets

## RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 92 40 1933  
Page 2

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)						
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée							
D, A	<p>WATER SCIENCE AND TECHNOLOGY vol. 20, no. 3, Mars 1988, pages 149 - 163</p> <p>CAROL BRAESTER ET AL. 'THE VYREDOX AND NITREDOX METHODS OF IN SITU TREATMENT OF GROUNDWATER'</p> <p>* page 160 - page 163 *</p> <p>-----</p>	1,13							
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)						
<p>Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%;">Lieu de la recherche</td> <td style="width: 33%;">Date d'achèvement de la recherche</td> <td style="width: 34%;">Examinateur</td> </tr> <tr> <td>LA HAYE</td> <td>19 OCTOBRE 1992</td> <td>TEPLY J.</td> </tr> </table> <p><b>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</b></p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul      Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie      A : arrrière-plan technologique      O : divulgation non écrite      P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention      E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date      D : cité dans la demande      L : cité pour d'autres raisons      &amp; : membre de la même famille, document correspondant</p>				Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	LA HAYE	19 OCTOBRE 1992	TEPLY J.
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur							
LA HAYE	19 OCTOBRE 1992	TEPLY J.							